

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 08-032115

(43)Date of publication of application : 02.02.1996

(51)Int.Cl.

H01L 33/00

H01S 3/18

(21)Application number : 06-167124

(71)Applicant : SHARP CORP

(22)Date of filing : 19.07.1994

(72)Inventor : TERAGUCHI NOBUAKI

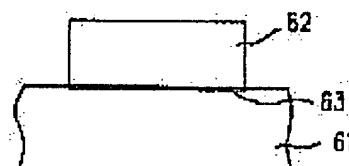
(54) ELECTRODE STRUCTURE AND ITS MANUFACTURE

(57)Abstract:

PURPOSE: To provide an electrode structure which can be brought into ohmic- contact with a p-type

$\text{Al}_x\text{Ga}_y\text{In}_{1-x-y}\text{N}$ semiconductor (where, $0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, and $x+y \leq 1$) in an excellent state.

CONSTITUTION: An electrode 62 composed of a metallic nitride layer and metal hydride layer is formed by depositing a metal in which the change of nitride forming free energy is ≤ 0 kcal/mol and hydrogen occluding metal on a p-type $\text{Al}_x\text{Ga}_y\text{In}_{1-x-y}\text{N}$ semiconductor layer 61 (where, $0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, and $x+y \leq 1$). A crystalline state which is suitable for p-type conductivity due to a less amount of circular openings of nitrogen atoms is formed near the surface of the semiconductor layer 61, because nitrogen atoms are attracted to the surface of the layer 61 by the metallic nitride layer. In addition, Mg atoms near 63 the surface of the semiconductor layer 61 are activated into an acceptor impurity, because the hydrogen coupled with Mg atoms is attracted by the metal hydride layer. At the boundary 63 between the semiconductor layer 61 and electrode 62, a sufficiently high carrier concentration as a contact layer is obtained and an extremely small ohmic-contact resistance can be realized.



(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-32115

(43)公開日 平成8年(1996)2月2日

(51)Int.Cl. ⁵	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
H 0 1 L 33/00	C			
H 0 1 S 3/18	E			

審査請求 未請求 請求項の数4 OL (全 6 頁)

(21)出願番号 特願平6-167124

(22)出願日 平成6年(1994)7月19日

(71)出願人 000005049

シャープ株式会社

大阪府大阪市阿倍野区長池町22番22号

(72)発明者 寺口 信明

大阪府大阪市阿倍野区長池町22番22号 シ

ャープ株式会社内

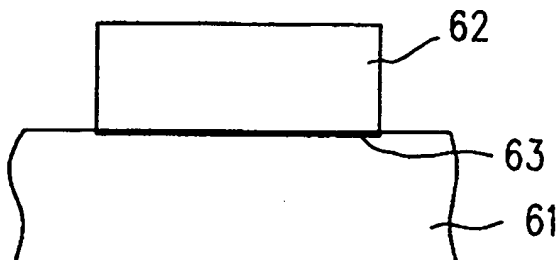
(74)代理人 弁理士 山本 秀策

(54)【発明の名称】 電極構造およびその製造方法

(57)【要約】

【目的】 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体に対して良好なオーミック接触が得られる電極構造とする。

【構成】 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層61上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下の金属と水素貯蔵金属とを堆積して電極62を形成すると、金属性窒化物層および金属水素化物層からなる電極が形成される。金属性窒化物層により窒素原子が半導体層表面に引き寄せられ、半導体層61表面近傍は窒素原子空孔が少ない p 型伝導性に適した結晶状態となる。金属水素化物層により Mg 原子と結合している水素が引き寄せられ、表面近傍63の Mg 原子がアクセプタ不純物として活性化される。半導体層/電極界面63ではコンタクト層として十分な高キャリア濃度が得られ、極めて小さいオーミック接触抵抗が実現できる。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層を有し、該半導体層上に設けられる電極が金属性窒化物および金属水素化物の混合した層構造、または金属性窒化物層および金属水素化物層を含む層構造となっている電極構造。

【請求項2】 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属および水素貯蔵金属を順次または同時に堆積して電極を形成する電極構造の製造方法。

【請求項3】 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属および水素貯蔵金属を含む金属間化合物を堆積して電極を形成する電極構造の製造方法。

【請求項4】 前記金属および水素貯蔵金属、または前記金属間化合物を堆積した後に熱処理を行う請求項2または3に記載の電極構造の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は、窒化物系III-V族化合物半導体の一つである p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体に対し、オーミック接触が得られる電極を有する電極構造およびその製造方法に関するものである。

【0002】

【従来の技術】 従来より、青色発光素子等の窒化物系II-V族化合物半導体装置には、 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体が一般的に用いられている。この半導体用の電極材料としては種々のものが検討されており、Auが最も一般的に用いられている（“P-GaN/N-InGaN/N-GaN double-heterostructure blue-light-emitting diodes”, S. Nakamura et al., Jpn. J. Appl. Phys. (1993) p. L8）。また、特開平5-291621号公報には、Au以外の電極材料として、Ni、PtおよびAgが挙げられている。

【0003】

【発明が解決しようとする課題】 しかしながら、電極材料にAuを用いた場合は、オーミック接触の接触抵抗が相当高く、また、 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層との密着性が悪いので物理的強度が弱いという問題があった。

【0004】 また、電極材料にNiを用いた場合には、密着性の点でAuよりも優れており、良好なオーミック特性を示す。しかし、Ni電極を用いて発光ダイオードを作製した場合、電流-電圧特性の電流値10mAにおける微分抵抗が十数 Ω となる。また、この電極金属を用いてレーザ素子を作製した場合、レーザ素子の電極面積が小さいことから接触抵抗が増大し、電流-電圧特性の

微分抵抗がさらに大きくなる。このため、素子動作電圧の低減化が困難となる。以上のことは、Ni以外のPtやAgにおいても同様である。よって、接触抵抗をさらに小さくして動作電圧を低減するためには、Ni、PtおよびAg以外の電極材料を必要とする。

【0005】 本発明は、このような従来技術の課題を解決すべくなされたものであり、 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体に対して良好なオーミック接触が得られる電極を有する電極構造およびその製造方法を提供することを目的とする。

【0006】

【課題を解決するための手段】 本発明の電極構造は、 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層を有し、該半導体層上に設けられる電極が金属性窒化物および金属水素化物の混合した層構造、または金属性窒化物層および金属水素化物層を含む層構造となっているので、そのことにより上記目的が達成される。

【0007】 本発明の電極構造の製造方法は、 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属および水素貯蔵金属を順次または同時に堆積して電極を形成するので、そのことにより上記目的が達成される。

【0008】 本発明の電極構造の製造方法は、 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属および水素貯蔵金属を含む金属間化合物を堆積して電極を形成するので、そのことにより上記目的が達成される。

【0009】 本発明の電極構造の製造方法において、前記金属および水素貯蔵金属、または前記金属間化合物を堆積した後に熱処理を行うようにするのが好ましい。

【0010】

【作用】 本発明にあつては、図6に示すように、 p 型 $Al_xGa_yIn_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層61の上に、金属性窒化物および金属水素化物の混合した層構造、または金属性窒化物層および金属水素化物層を含む層構造となっている電極62が形成された構成をとる。

【0011】 このような構成とする理由は、以下のとおりである。半導体層61の形成時、その構成元素である窒素が半導体層の表面から離脱し易いことにより、化学量論比を満足する結晶を作製することが困難となる。また、窒素の離脱による窒素原子の空孔形成により半導体層の伝導型が n 型となり、 p 型伝導を得る上で好ましくない。

【0012】 そこで、本発明では、金属性窒化物または金属性窒化物層を存在させている。この金属性窒化物ま

たは金属性窒化物層により、半導体層61中に存在する窒素原子が半導体層61の金属窒化物層形成側表面に引き寄せられる。このため、半導体層61の形成時に窒素原子空孔が形成されても、半導体層61の表面近傍では引き寄せられた窒素原子が空孔を埋めて化学量論比を満足する結晶が半導体層61と電極62との間にまず形成される。よって、半導体層61の表面近傍を、p型伝導を得る上で好ましい結晶状態とすることができるからである。

【0013】また、一般に、p型伝導を得べく半導体層10にアクセプタ不純物であるMg元素が添加される。ところが、MOCVD法によりp型 $Al_xGa_{1-x}In_{1-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体を成長させた場合、半導体層中に多量の水素が存在し、更に、この水素原子の一部がアクセプタ不純物であるMg原子を結合しており、Mg原子が有効なアクセプタとして働かなくなる。このため、このような半導体層に対し、電子線照射を行うか、または窒素雰囲気中でアニールを施し、Mg原子がアクセプタ不純物として活性になっているp型 $Al_xGa_{1-x}In_{1-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体を得ている。しかし、得られた半導体層は、そのキャリア濃度がコンタクト層として用いるのに不十分であり、さらに高いキャリア濃度を必要とする。

【0014】そこで、本発明では、金属水素化物または金属水素化物層を存在させている。この金属水素化物または金属水素化物層により、半導体層61中に存在する水素が引き寄せられて、Mg原子の活性化が助けられる。金属性窒化物または金属性窒化物層による化学量論比を満足する結晶の形成、及び金属水素化物または金属水素化物層によるMg原子の活性化によって、半導体層61と電極62との界面でのキャリア濃度をコンタクト層として十分な高キャリア濃度層63を形成することができる。よって、半導体層61と電極62との界面での電位障壁の幅を著しく減少でき、トンネル電流の急増を図れるからである。その結果、半導体層61と電極62との間に接触抵抗の極めて小さいオーミック接触が実現できることとなる。

【0015】なお、金属性窒化物層および金属水素化物層は、半導体層側からこの順に形成しても逆の順に形成してもよい。

【0016】このような電極構造は、半導体層61上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属および水素貯蔵金属を順次あるいは同時に堆積して電極62を形成することにより得ることができる。または、半導体層61上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属および水素貯蔵金属を含む金属間化合物を堆積して電極62を形成することにより得ることができる。

【0017】窒化物生成自由エネルギーが 0 kcal/mol 以下

mol 以下の金属を半導体層61上に堆積すると、半導体層61の表面に半導体層61中の窒素原子と金属との反応により金属性窒化物層が形成される。一方、水素貯蔵金属を半導体層61上に堆積すると、半導体層61の表面に水素原子と金属との反応により金属水素化物層が形成される。更に、このような金属および水素貯蔵金属を含む金属間化合物を半導体層61上に堆積しても、同様に金属性窒化物層や金属水素化物層が形成される。

【0018】このようにして得られる電極構造は、半導体層と金属層との反応による結合を有しているので、従来用いられている電極よりもさらに強固で物理的にも化学的にも優れた電極構造とすることができる。

【0019】また、上記金属および水素貯蔵金属、または金属間化合物を堆積した後に熱処理を行うと、界面での反応、Mgの活性化を促進するため、オーミック特性をさらに改善することができる。

【0020】

【実施例】以下、本発明の実施例について説明する。

【0021】本発明において形成される金属性窒化物としては、例えばScN、TiN、VN、CrN、ZrN、NbN、LaN、Ta₂Nが挙げられる。また、金属水素化物としては、例えばScH₂、YH₂、LaH₂、CeH₂、PrH₂、NdH₂、SmH₂、EuH₂、YbH₂、TiH₂、ZrH₂、HfH₂、VH₂、NbH₂、TaH₂、PdH₂が挙げられる。

【0022】本発明に用いられる窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下の金属としては、例えばSc、Ti、V、Cr、Zr、Nb、La、Taが挙げられる。また、水素貯蔵金属としては、例えばSc、Y、La、Ce、Pr、Nd、Sm、Eu、Yb、Ti、Zr、Hf、V、Nb、Ta、Pdが挙げられる。

【0023】尚、Sc、Ti、V、Zr、Nb、La、Taは窒化物生成自由エネルギー変化 ΔG が 0 kcal/mol 以下である金属であり、かつ水素貯蔵金属である。しかし、これらの金属を堆積しただけではp型 $Al_xGa_{1-x}In_{1-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層に対する良好なオーミック接触を得ることができない。これらの金属がp型 $Al_xGa_{1-x}In_{1-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層上に堆積された場合、膜中の窒素原子と、Mg原子と結合している水素原子との絶対量が異なることから、金属性窒化物のみが形成され、水素貯蔵金属としての役割が果たされない。従って、Sc、Ti、V、Zr、Nb、La、Taは金属性窒化物形成のために用いて、水素貯蔵金属としてはY、Ce、Pr、Nd、Sm、Eu、Yb、Hf、Pdを用いるのが好ましい。

【0024】p型 $Al_xGa_{1-x}In_{1-y}N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層の伝導型は、p型伝導とすることができるMg等のアクセプタ不純物を

添加することにより制御することができる。

【0025】電極構造は、図6に示すような高キャリア濃度な半導体層 ($p^+ - Al_xGa_{1-x}In_{1-x-y}N:Si$) 63が、金属性窒化物および金属水素化物の混合した層構造、または金属性窒化物層および金属水素化物層を含む層構造となっている電極62とp型 $Al_xGa_{1-x}In_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1, 0 \leq y \leq 1, x+y \leq 1$) 半導体層61との間に形成された構造となる。

【0026】なお、金属性窒化物層および金属水素化物層は、どちらが半導体層側であってもよい。また、金属性窒化物層および金属水素化物層は、一方が1層または2層以上であり、他方が1層または2層以上である組合せ層構造であってもよい。このような金属性窒化物層および金属水素化物層は、半導体層61表面に形成され、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下の金属を堆積すると金属性窒化物層が、水素貯蔵金属を堆積すると金属水素化物層が各々形成される。また、同時に堆積した場合や金属間化合物を堆積した場合には金属性窒化物と金属水素化物との両方を含む層が形成される。

【0027】本発明の電極構造においては、p型 $Al_xGa_{1-x}In_{1-x-y}N$ ($0 \leq x \leq 1, 0 \leq y \leq 1, x+y \leq 1$) 半導体層の表面近傍では化学量論比の取れた結晶が形成され、p型伝導を得る上で好ましい結晶状態となる。また、高キャリア濃度な半導体層63は、コンタクト層として十分なキャリア濃度となり、接触抵抗の極めて小さいオーミック接触が実現できる。さらに、得られた電極構造は、半導体層と金属層との反応による結合を有しているので、強固で物理的にも化学的にも優れたものとすることができる。

【0028】(実施例1) 図1は、本発明の一実施例である電極構造を示す断面概要図である。この電極構造はサファイア基板1上に作製され、膜厚50nmのGa_{0.5}Nバッファ層2、膜厚3μm、キャリア濃度 $1 \times 10^{18} \text{ cm}^{-3}$ のMg添加p型Ga_{0.5}N層3、および電極4から構成されている。

【0029】電極4は、直径500μm、電極中心間距離1mmの2つの円電極4、4となっており、図2に示すように、Mg添加p型Ga_{0.5}N層3の上に、電子ビーム蒸着法により到達真空度 $1 \times 10^{-7} \text{ Torr}$ 以下、堆積中真空度 $5 \times 10^{-7} \text{ Torr}$ 以下でPd層5とTi層6とを堆積して形成されている。Pd層5およびTi層6からなる電極とGa_{0.5}N層3との界面、つまりPd層5とGa_{0.5}N層3との界面については、堆積中の反応により、堆積されたPd層5に含まれるPdと水素とが化合してなる金属水素化物PdH部分と、堆積されたTi層6に含まれるTiと窒素とが化合してなる金属性窒化物TiN部分とが混合する状態となる。または、Pd層5とGa_{0.5}N層3との間における全界面の一部または複数部分が金属水素化物PdH層からなり、その全界面の一部また

は複数部分が金属性窒化物TiN層からなる状態や、もしくは、Pd層5とGa_{0.5}N層3との間に金属水素化物PdH層と金属性窒化物TiN層とが積層された状態になる。もしくは、Tiと窒素とが化合してなる金属性窒化物TiNと、Pdと水素とが化合してなる金属水素化物PdHとが、更に化合して層状になった状態となる。最後に示した状態は、Pd層5とTi層6とをタイミングを別にして形成する場合よりも、後述するようにPdとTiとを同一タイミングで形成する場合の方が起こり易い。なお、以上説明した種々の状態は、堆積中の反応に限らず、堆積後に行う熱処理によっても形成される。

【0030】図3に、2つの円電極4、4間の電流-電圧特性を示す。また、比較のために電極金属としてNiを用いた場合の電流-電圧特性も併せて示す。この図から理解されるように、PdおよびTiを堆積して電極4を形成した本実施例の電極構造は、特開平5-291621号公報において最も良好なオーミック特性を示したNiを用いた場合よりも良好なオーミック特性を示している。

【0031】さらに、この電極構造に対して、電気炉アニールを用いてアニール温度100℃~500℃でアニールを10分間行った。図4に、その場合における電極構造の電流-電圧特性のアニール温度依存性を示す。また、室温(R.T.)で放置してアニールを行わなかった電極層の電流-電圧も併せて示す。

【0032】この図から理解されるように、300℃以上のアニールにより急激にオーミック特性が改善されている。また、得られた電極構造は、半導体層と金属(窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下の金属および水素貯蔵金属)との反応による結合を有しているので、強固で物理的にも化学的にも優れたものであった。

【0033】(実施例2) この実施例では、p型半導体層としてGa_{0.5}N層3の代わりにキャリア濃度 $5 \times 10^{17} \text{ cm}^{-3}$ のAl_{0.5}Ga_{0.5}Nまたはキャリア濃度 $5 \times 10^{17} \text{ cm}^{-3}$ のIn_{0.5}Ga_{0.5}Nを形成し、Pd層5およびTi層6の代わりにHfとNbとの金属間化合物を堆積した以外は実施例1と同様の電極構造を作製した。また、この金属間化合物の堆積中の反応あるいは堆積後の熱処理により、半導体層の上には金属水素化物HfH₂層および金属性窒化物NbN層が形成される。

【0034】図5に、2つの円電極間の電流-電圧特性を示す。この図から理解されるように、HfとNbとの金属間化合物を堆積して電極を形成した本実施例の電極構造は、Al_{0.5}Ga_{0.5}N半導体層およびIn_{0.5}Ga_{0.5}N半導体層のいずれ場合でも良好なオーミック特性を示している。

【0035】上記実施例においては、電子ビーム蒸着法により窒化物生成自由エネルギー変化ΔGが 0 kcal/mol 以下である金属と水素貯蔵金属とを堆積した

が、スパッタ法を用いてもよい。また、窒化物生成自由エネルギー変化 ΔG が 0 kcal/mol 以下である金属と、水素貯蔵金属とは、同時に蒸着してもよく、交互に積層して堆積してもよい。

【0036】半導体層および金属を熱処理する工程は、電気炉アニールによる以外にRTA (Rapid Thermal Anneal) 法を用いてもよい。アニールは $100^\circ\text{C} \sim 500^\circ\text{C}$ まで行ったが、室温以上であればよい。好ましくは、Mg原子と水素原子との結合が切断され易くなる 300°C 以上である。また、熱処理温度の上限は、水素貯蔵金属の融点に依存するが、 $800^\circ\text{C} \sim 1000^\circ\text{C}$ 程度である。

【0037】半導体層の混晶比は適宜変更することができ、半導体層と金属との組み合わせも上記実施例に示したものに限られない。

【0038】

【発明の効果】以上の説明から明かなように、本発明によれば、化学量論比を満足する結晶を作製することができ、 p 型 $\text{Al}_x\text{Ga}_y\text{In}_{1-x-y}\text{N}$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層の表面を p 型伝導を得る上で好ましい結晶状態とすることができる。また、半導体層と電極との界面でのキャリア濃度をコンタクト層として十分な高キャリア濃度とすることができ、 p 型 $\text{Al}_x\text{Ga}_y\text{In}_{1-x-y}\text{N}$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層と電極との間に接触抵抗の極めて小さいオーミック接触が得られる。よって、本発明の電極構造を*

*用いることにより、従来の電極構造を用いた素子よりも低い動作電圧を有する青色発光素子を実現することができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の一実施例である電極構造の断面概要図である。

【図2】実施例1の電極の断面図である。

【図3】実施例1および比較例の電極構造の電流-電圧特性を示す図である。

10 【図4】実施例1の電極構造の電流-電圧特性のアニール温度依存性を示す図である。

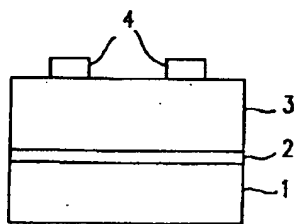
【図5】実施例2の電極構造の電流-電圧特性を示す図である。

【図6】本発明の電極構造を示す図である。

【符号の説明】

- 1 サファイア基板
- 2 GaNバッファ層
- 3 Mg添加 p 型GaN層
- 4 電極
- 5 Pd層
- 6 Ti層
- 61 p 型 $\text{Al}_x\text{Ga}_y\text{In}_{1-x-y}\text{N}$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層
- 62 電極
- 63 半導体層 ($p^+-\text{Al}_x\text{Ga}_y\text{In}_{1-x-y}\text{N}:\text{Si}$)

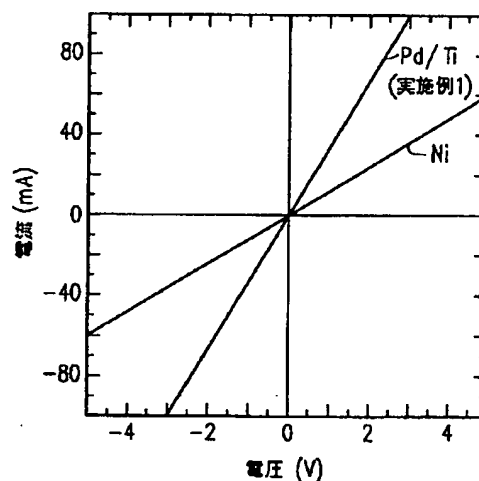
【図1】



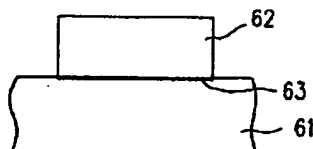
【図2】



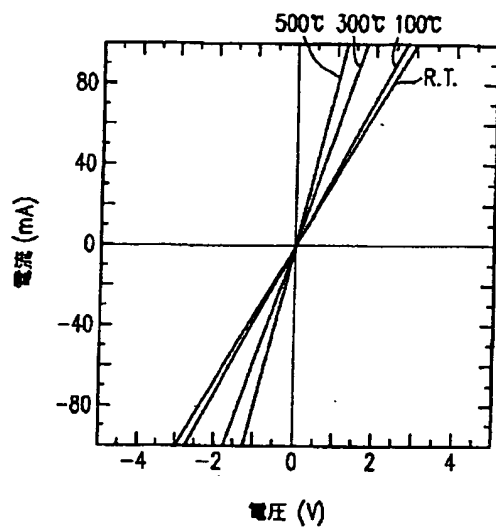
【図3】



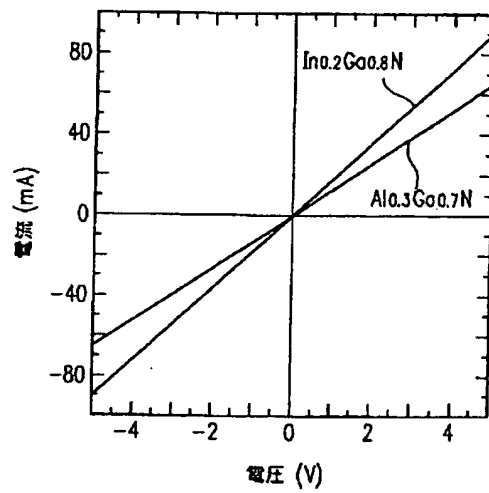
【図6】



【図4】



【図5】



【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載

【部門区分】第7部門第2区分

【発行日】平成11年(1999)8月6日

【公開番号】特開平8-32115

【公開日】平成8年(1996)2月2日

【年通号数】公開特許公報8-322

【出願番号】特願平6-167124

【国際特許分類第6版】

H01L 33/00

H01S 3/18

【F1】

H01L 33/00 C
E

H01S 3/18

【手続補正書】

【提出日】平成10年7月24日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】特許請求の範囲

【補正方法】変更

【補正内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】 p 型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-y} N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層を有し、該半導体層上に設けられる電極が金属性窒化物および金属水素化物を含むことを特徴とする電極構造。

【請求項2】 p 型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-y} N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属および水素貯蔵金属を堆積して電極を形成することを特徴とする電極構造の製造方法。

【請求項3】 p 型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-y} N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属と水素貯蔵金属とを含む金属間化合物を堆積して電極を形成することを特徴とする電極構造の製造方法。

【請求項4】 前記金属および水素貯蔵金属、または前記金属間化合物を堆積した後に熱処理を行うことを特徴とする請求項2または3に記載の電極構造の製造方法。

【請求項5】 請求項4に記載の熱処理が $300^\circ\text{C} \sim 1000^\circ\text{C}$ の範囲で行われることを特徴とする電極構造の製造方法。

【請求項6】 前記窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属が Sc 、 Ti 、 V 、 Cr 、 Zr 、 Nb 、 La 、 Ta のうち少なくとも1つからなり、及び水素貯蔵金属が Sc 、 Y 、 La 、 Ce 、 P

r 、 Nd 、 Sm 、 Eu 、 Yb 、 Ti 、 Zr 、 Hf 、 V 、 Nb 、 Ta 、 Pd のうち少なくとも1つからなることを特徴とする請求項1に記載の電極構造の製造方法。

【請求項7】 前記窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属が Ti からなり、及び水素貯蔵金属が Pd からなることを特徴とする請求項1に記載の電極構造。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0006

【補正方法】変更

【補正内容】

【0006】

【課題を解決するための手段】本発明の電極構造は、 p 型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-y} N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層を有し、該半導体層上に設けられる電極が金属性窒化物および金属水素化物を含むことを特徴とする構造となっているので、そのことにより上記目的が達成される。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0007

【補正方法】変更

【補正内容】

【0007】本発明の電極構造の製造方法は、 p 型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-y} N$ ($0 \leq x \leq 1$, $0 \leq y \leq 1$, $x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属および水素貯蔵金属を堆積して電極を形成するので、そのことにより上記目的が達成される。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0025

【補正方法】変更

【補正内容】

【0025】電極構造は、図6に示すような高キャリア濃度な半導体層 ($p^+ - Al_x Ga_{1-x} In_{1-x-y} N$) 63が、金属性窒化物および金属水素化物の混合した層構造、または金属性窒化物層および金属水素化物層を含む層構造となっている電極62とp型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-x-y} N$ ($0 \leq x \leq 1, 0 \leq y \leq 1, x+y \leq 1$) 半導体層61との間に形成された構造となる。

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】符号の説明

*【補正方法】変更

【補正内容】

【符号の説明】

- 1 サファイア基板
- 2 GaNバッファ層
- 3 Mg添加p型GaN層
- 4 電極
- 5 Pd層
- 6 Ti層
- 61 p型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-x-y} N$ ($0 \leq x \leq 1, 0 \leq y \leq 1, x+y \leq 1$) 半導体層
- 62 電極
- 63 半導体層 ($p^+ - Al_x Ga_{1-x} In_{1-x-y} N$)

【手続補正書】

【提出日】平成11年4月16日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】特許請求の範囲

【補正方法】変更

【補正内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】 p型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-x-y} N$ ($0 \leq x \leq 1, 0 \leq y \leq 1, x+y \leq 1$) 半導体層を有し、該半導体層上に設けられる電極が金属性窒化物および金属水素化物を含むことを特徴とする電極構造。

【請求項2】 前記金属性窒化物形成のための金属がTiからなり、及び前記金属水素化物を形成するための金属がPdからなることを特徴とする請求項1に記載の電極構造。

【請求項3】 p型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-x-y} N$ ($0 \leq x \leq 1, 0 \leq y \leq 1, x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属および水素貯蔵金属を堆積して電極を形成することを特徴とする電極構造の製造方法。

【請求項4】 p型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-x-y} N$ ($0 \leq x \leq 1, 0 \leq y \leq 1, x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属と水素貯蔵金属とを含む金属間化合物を堆積して電極を形成することを特徴とする電極構造の製造方法。

【請求項5】 前記金属および水素貯蔵金属、または前記金属間化合物を堆積した後に熱処理を行うことを特徴とする請求項3または4に記載の電極構造の製造方法。

【請求項6】 請求項5に記載の熱処理が $300^\circ\text{C} \sim 1000^\circ\text{C}$ の範囲で行われることを特徴とする電極構造の製造方法。

【請求項7】 前記窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属がSc、Ti、V、C

r、Zr、Nb、La、Taのうち少なくとも1つからなり、及び水素貯蔵金属がSc、Y、La、Ce、Pr、Nd、Sm、Eu、Yb、Ti、Zr、Hf、V、Nb、Ta、Pdのうち少なくとも1つからなることを特徴とする請求項3から6のいずれかに記載の電極構造の製造方法。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0007

【補正方法】変更

【補正内容】

【0007】ある実施形態では、前記金属性窒化物形成のための金属がTiからなり、及び前記金属水素化物を形成するための金属がPdからなることが好ましい。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0008

【補正方法】変更

【補正内容】

【0008】本発明の電極構造の製造方法は、p型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-x-y} N$ ($0 \leq x \leq 1, 0 \leq y \leq 1, x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が 0 kcal/mol 以下である金属および水素貯蔵金属を堆積して電極を形成するので、そのことにより上記目的が達成される。

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0009

【補正方法】変更

【補正内容】

【0009】本発明の電極構造の製造方法は、p型 $Al_x Ga_{1-x} In_{1-x-y} N$ ($0 \leq x \leq 1, 0 \leq y \leq 1, x+y \leq 1$) 半導体層上に、窒化物生成自由エネルギー変化が

0 kcal/mol以下である金属と水素貯蔵金属とを含む金属間化合物を堆積して電極を形成しており、そのことにより上記目的が達成される。ある実施形態では、前記金属および水素貯蔵金属、または前記金属間化合物を堆積した後に熱処理を行うことが好ましい。ある実施形態では、上記の熱処理が300℃～1000℃の範囲で行われることが好ましい。ある実施形態では、前記窒

化物生成自由エネルギー変化が0 kcal/mol以下である金属がSc、Ti、V、Cr、Zr、Nb、La、Taのうち少なくとも1つからなり、及び水素貯蔵金属がSc、Y、La、Ce、Pr、Nd、Sm、Eu、Yb、Ti、Zr、Hf、V、Nb、Ta、Pdのうち少なくとも1つからなることが好ましい。

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☐ FADED TEXT OR DRAWING
- ☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☒ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☒ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.